HIGHER CHITOSAN OLIGOSACCHARIDE AND ITS PRODUCTION

Patent number:

JP5068580

Publication date:

1993-03-23

Inventor:

SHIMAI YOSHIYUKI; KIMOTO KATSUICHI; KOGA

TSUTOMU; SEINO HARUYOSHI

Applicant:

PIAS ARISE KK

Classification:

- international:

B01D61/14; C12P19/26

- european:

Application number: JP19910310275 19910913 Priority number(s): JP19910310275 19910913

Report a data error here

Abstract of JP5068580

PURPOSE:To obtain the subject oligosaccharide useful as medicines, cosmetics, etc., in high yield by carrying out chitosan hydrolyzing reaction with a chitosan hydrolase in an ultrafilter, then removing the produced chitosan oligosaccharide to the outside of the ultrafilter, supplying a chitosan solution and repeating the reaction. CONSTITUTION:Chitosan hydrolyzing reaction with an enzyme having the chitosan hydrolyzing activity is carried out in an ultrafilter having a membrane permeability regulated so that >=40wt.% higher chitosan oligosaccharide which is a penta- to octadecasaccharide can be contained in a mixture of the chitosan oligosaccharide permeating the membrane to produce a chitosan oligosaccharide mixture containing the chitosan oligosaccharide. The resultant chitosan oligosaccharide mixture is then removed to the outside of the ultrafilter. A chitosan solution corresponding to the amount of the removed mixture is fed into the ultrafilter. The chitosan hydrolyzing reaction, removal of the chitosan oligosaccharide mixture and feed of the chitosan solution are then continuously carried out to afford the objective higher chitosan oligosaccharide.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出顧公開番号

特開平5-68580

(43)公開日 平成5年(1993)3月23日

(51) Int.Cl.⁵

識別記号

庁内整理番号

C 1 2 P 19/26

7432-4B 8014-4D

B 0 1 D 61/14

500

FΙ

技術表示箇所

審査請求 未請求 請求項の数11(全 6 頁)

(21)出願番号

特顏平3-310275

(71)出願人 000112266

ピアス株式会社

(22)出願日

平成3年(1991)9月13日

大阪府大阪市北区豊崎3丁目21番3号

(72)発明者 島居 義侑

高槻市淀の原町50-1

(72)発明者 木元 勝一

大津市大江3丁目20-35

(72)発明者 古賀 勉

神戸市須磨区若草町1丁目2-5 グラン

ドパレス上須磨304号

(72)発明者 情野 治良

西宮市千歳町3-27 ケネス夙川101号

(74)代理人 弁理士 藤本 昇

(54) 【発明の名称】 高級キトサンオリゴ糖乃び高級キチンオリゴ糖の製造方法

(57) 【要約】

(修正有)

【目的】キトサン又はキチンの部分分解質であるオリゴ 糖のうち、比較的高重合度のオリゴ糖を製造する方法を 提供することを目的とする。

【構成】本発明の高級キトサンオリゴ糖の製造方法の特 徴は、キトサン分解活性を有する酵素によるキトサン分 解反応を、膜透過率が最大に調整された限外濾過器内で 行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混 合物を生成した後、そのキトサンオリゴ糖混合物を限外 瀘過器外へ除去し、次にその除去分に相当するキトサン 溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサ ン分解反応、前記キトサンオリゴ糖混合物の除去、及び 前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キト サンオリゴ糖を製造することにある。また、高級キチン オリゴ糖の製造方法の特徴は、上記高級キトサンオリゴ 糖の製造方法で生成されるキトサンオリゴ糖をN-アセ チル化して7~18糖の水難溶性の高級キチンオリゴ糖 を製造することにある。

【特許請求の範囲】

V

【請求項1】キトサン分解活性を有する酵素によるキトサン分解反応を、膜透過率が最大に調整された限外濾過器内で行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を限外濾過器外へ除去し、次にその除去分に相当するキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン分解反応,前記キトサンオリゴ糖混合物の除去,及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖を製造することを特徴とする高級 10キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項2】膜を透過するキトサンオリゴ糖の混合物中に5~18糖の高級キトサンオリゴ糖を40重量%以上合有しうるように膜透過率が調整された限外濾過器内で、キトサン分解活性を有する酵素によるキトサン分解反応を行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を限外濾過器外へ除去し、次にその除去分に相当するキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン分解反応、前記キトサンオリゴ糖混合物の除去,及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖を製造することを特徴とする高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項3】膜を透過するキトサンオリゴ糖の混合物の生成還元糖が100~600(mg・Dーグルコサミン/g)となるように膜透過率が調整された限外濾過器内で、キトサン分解活性を有する酵素によるキトサン分解反応を行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を限外濾過器外へ除去し、次にその除去分のキトサン溶液を前配限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン分解反応,前記キトサンオリゴ糖混合物の除去,及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖を製造することを特徴とする高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項4】前記生成されるキトサンオリゴ糖混合物を 乾燥して得られる固形物に重量5~25倍量のメタノー ルを加え不溶物として5~18糖の高級キトサンオリゴ 糖を70重量%以上含むキトサンオリゴ糖混合物を製造 する請求項1乃至請求項3のいずれかに記載の高級キト 40 サンオリゴ糖の製造方法。

【請求項5】前記キトサン分解活性を有する酵素反応の 基質として用いられるキトサンの脱アセチル化度が50 ~100%である請求項1乃至請求項4のいずれかに記 載の高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項6】前記キトサン分解活性を有する酵素反応の基質として用いられるキトサンが、分子量5000~2000の低分子キトサンである請求項1乃至請求項5のいずれかに記載の高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項7】前記キトサン分解活性を有する酵素がキトサナーゼである請求項1乃至請求項6のいずれかに記載の高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項8】前記キトサナーゼが、パチルス属に属する 微生物由来の酵素であって、至適 $pH4.8 \sim 6.8$, 安定 $pH3.3 \sim 7.4$, 可溶化された脱アセチル化度 $50 \sim 100$ %のキトサンに対する分解能が良好なキト サナーゼである請求項7記載の高級キトサンオリゴ糖の 製造方法。

【請求項9】前記パチルス属に属する微生物がパチルス sp. PI-7S (微工研菌寄第9843号) である請 求項8記載の高級キトサンオリゴ糖の製造方法。

【請求項10】請求項1記載の高級キトサンオリゴ糖の 製造方法で生成されるキトサンオリゴ糖をN-アセチル 化して7~18糖の高級キチンオリゴ糖を製造すること を特徴とする高級キチンオリゴ糖の製造方法。

ゴ糖混合物を生成した後、そのキトサンオリゴ糖混合物 を限外濾過器外へ除去し、次にその除去分に相当するキ 製造方法で生成されるキトサンオリゴ糖をN-アセチルトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記 やした後、水に溶解するとともにアセトンで処理して4 キトサン分解反応,前記キトサンオリゴ糖混合物の除 20 ~7糖の高級キチンオリゴ糖を製造することを特徴とす る高級キチンオリゴ糖の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は高級キトサンオリゴ糖乃び高級キチンオリゴ糖の製造方法、さらに詳しくは、キトサン又はキチンの部分分解物であるオリゴ糖のうち、比較的高重合度のオリゴ糖を製造する方法に関する。

[0002]

【従来の技術】一般に、キトサンの部分分解物であるキトサンオリゴ糖は、食品添加物,化粧品,医薬品等の用途への開発が望まれており、特に、5糖以上の高級キトサンオリゴ糖は、近年において抗菌性,抗腫瘍性,免疫賦活性,植物エリシター活性等の種々の生理活性を有することが見出されており、その付加価値や需要が高まっている。

【0003】また、このような高級キトサンオリゴ糖の N-アセチル化物である高級キチンオリゴ糖は、上記高 級キトサンオリゴ糖と同様な生理活性を有する他、レク チン阻害性にも優れ、またキチナーゼやリゾチームの基 質として非常に有用であるという特質を有する。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかし、このような5 糖以上の高級キトサンオリゴ糖や高級キチンオリゴ糖を 効率的に生産する方法は末だ確立されていない。特に7 糖以上の高級キトサンオリゴ糖、高級キチンオリゴ糖 は、調製が困難で現在市販されていないのが現状であ る。

【0005】尚、キトサナーゼ酵素的分解によるキトサンオリゴ糖の生産は、キトサンが希酸に容易に溶解する50 ため有効と認められ、現に2,3の報告があるが(M.

.3

I z ume and A. Ohtakara, Agric. Biol. Chem, 51, 1189 (1987) /三好洋ら, 第5回キチン・キトサンシンポジウム要旨集p90(1991)]、5糖以上のキトサンオリゴ糖の収率は低い。

【0006】また、リゾチームの糖転移反応を利用して 2糖から6糖、7糖等の高級キチンオリゴ糖を生産する 報告があるが〔確氷泰市ら、第3回キチン・キトサンシンポジウム要旨集p30(1988)〕、2糖のキチン オリゴ糖は現在のところ価格が高いのでコストの面で問 10 題がある。

【0007】さらに、キトサナーゼによるキトサン分解 反応を、酵素反応のみを用いるいわゆるパッチ法で行う と、2~5糖を主に生産し、5糖以上の高級キトサンオ リゴ糖の生産性は低い。

【0008】本発明は、上述のような問題点をすべて解決するためになされたもので、高級キトサンオリゴ糖, 高級キチンオリゴ糖を大量に連続生産可能ならしめることを課題とする。

[0009]

【課題を解決するための手段】本発明は、このような課題を解決せんとして高級キトサンオリゴ糖及び高級キチンオリゴ糖の製造方法としてなされたもので、高級キトサンオリゴ糖の製造方法としての特徴は、キトサン分解 活性を有する酵素によるキトサン分解反応を、膜透過率を最大に調整した限外濾過器内で行って高級キトサンオリゴ糖を含むキトサンオリゴ糖混合物を生成した後、そのキトサンオリゴ糖混合物を限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、その後、前記キトサン分解反応、前記キトサンオリゴ糖の除去、及び前記キトサン溶液の供給を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖を製造することにある。

【0010】また、高級キチンオリゴ糖の製造方法としての特徴は、上記のような高級キトサンオリゴ糖の製造方法で生成されるキトサンオリゴ糖をN-アセチル化して8~18糖の水難溶性の高級キチンオリゴ糖を製造することにある。

【0011】ここで、酵素反応の基質として用いるキトサンは、可溶状態であるキトサン溶液であればよいが、特に分子量5000~20000の低分子キトサンを 40用いることによって粘度の低い高濃度のキトサン溶液の調製が可能となり、高級キトサンオリゴ糖の収率が著しく高まるという利点がある。

【0012】また、用いる緩衝液は酢酸-酢酸ナトリウム緩衝液が好ましいが、これも特に限定されるものではない。

【0013】さらに、キトサン溶液のpHは酵素の至適pH付近であればよく、特に限定されない。

【0014】また、キトサンの濃度も限定されないが、高濃度3%以上が好ましい。

【0015】さらに限外濾過器の種類も限定されるものではなく、また限外濾過膜の材質も問わない。要は、酵素を透過させず、キトサンオリゴ糖を透過させる膜を用いればよいのである。

【0016】 さらに、酵素はキトサナーゼが好ましいが、脱アセチル化度 $50\sim100$ %のキトサン分解性が良いものであればよく、たとえばリゾチーム、キチナーゼ、セルラーゼを用いることも可能であり、その種類は特に限定されない。

【0017】尚、本発明の製造方法によって得られるキトサンオリゴ糖の組成比の経時的な変化はほとんど見られなかった。また、限外濾過膜の透過速度は徐々に減少するが、これは酵素活性の低下よりもむしろ膜のよごれによるものであり、膜を洗浄することによって解消できる。

[0018]

【実施例】以下、本発明の実施例について説明する。 実施例1

5%低分子キトサン〔脱アセチル化度約90%,分子量20 1.6×10⁴ ~ 1.7×10⁵ /共和油脂(株)製〕溶液400ml(pH5.2)にパチルスsp.PI-7S(微工研菌寄第9843号)由来の粗キトサナーゼ液68ml(6U/ml)を加え、37℃での酵素反応を限外濾過器内で行った。粗キトサナーゼ溶液としては、培養濾液を限外濾過器で濃縮したものを用いた。

【0019】次に、生成オリゴ糖を素早く反応系外へ除去し、その減少分に相当する5%低分子キトサン溶液を加えた。

【0021】操作時間は透過液が出始めてから80時間行った。

【0022】またキトサンオリゴ糖の分析はHPLCで行った。各時間毎の透渦膜液の乾燥物(キトサン分解物)に含まれるキトサンオリゴ糖の組成比をHPLCで求めたところ、ほぼ一定であり経時的変化は見られなかった。また、透過膜液のpHをアルカリ性にしても沈澱はほとんど生じなかった。

【0023】 膜透過速度は徐々に減少し、その分、キトサンオリゴ糖の生産量も徐々に減少する傾向が認められた。ちなみに、18時間目から80時間目の減少率は26%であった。

【0024】さらにHPLCはカラムとしてTSKge 1 amide-80(4.6×25cm),溶出液としてアセトニトリル/50mMリン酸 (4:6)を用いることによって行った。流速は0.7m1/minに調50 整した。

5

【0025】上記実施例1によって得られた1時間目から10時間目の全膜透過液2100mlをエパポレーターで濃縮後、凍結乾燥することによって固形のキトサンオリゴ糖混合物108gを得た。Schales法で求めた生成還元糖は330 (mg・Dーグルコサミン/g)であった。

【0026】HPLCで分析したところ2糖:2.0%,3糖:13.3%,4糖:13.1%,5糖:18.7%,6糖:18.0%,7糖:14.1%,8糖:9.7%,9糖:5.5%,10糖:4.1%,101糖:1.5%が含まれており、5糖以上の高級キトサンオリゴ糖の含有量は71.6%であった。その分析結果は図1に示す。図1において、チャートの各ピーク付近に付された2~11の数字は、それぞれ2糖,…11糖のピークを示す。

【0027】尚、上記実施例1で用いたキトサナーゼの 生産能を有するパチルスsp. PI-7S(微工研菌寄 第9843号)は、本発明者等が採取した菌株で、その 菌学的性質は次のとおりである。

- (A) 形態学的性質
- (a) 菌の形態

桿菌

(b) 芽胞

楕円形, 膨出

(c) 運動性

あり

(d)グラム染色性

不定

- (B) 次の各培地における生育状態
- (a) 肉汁寒天培地

37℃で24~96時間培養を行ったところ、全周縁が 突円状のコロニーが形成され、時間の経過とともに盛り 上がってきた。色は、24時間培養時においてほぼ白濁 色であるが、48時間培養時以降から薄黄色又は黄色を 帯びてきた。生育状態は陽性と認められた。

(b) 肉汁液体攪拌培地

好気性であり、37℃で24時間培養を行ったところ、 白濁色となった。生育状態は陽性と認められた。

(C) 嫌気下での発育

発育せず

- (D) 生理学的性質
- (a) カタラーゼの生成 -
- (b) V P 反応 + W
- (c) VPプロスでのpH 4.8
- (d) グルコースからのガスの産性 -
- (e)酸の産性
- ①グルコース + ②アラピノース -③キシロース -④マンニット +

- (f) ゼラチンの液化 -
- (g) デンプンの分解 +
- (h) チロシンの分解 -
- (i) クエン酸の利用性 -
- (j)卵黄反応 -
- (k) 硝酸塩の還元 -
- (1) インドール産生 –
- (m) pH5. 7での生育 + (n) 5%NaCl存在下の生育 -
- (o) 7%NaCl存在下の生育 -
- (p) 50℃での生育

尚、上記において+は陽性、-は陰性、+Wは弱陽性を それぞれ意味する。この菌株については、昭和63年1 月28日に工業技術院微生物工業技術研究所にすでに寄 託している。

【0028】実施例2

上記実施例1で得られたキトサンオリゴ糖混合物をメタノール6500mlで溶解し、その操作で溶解しないメタノール不溶物35gを得た。HPLCで分析したとこ20 ろ、3糖:3.3%,4糖:4.3%,5糖:9.0%,6糖:12.6%,7糖:14.3%,8糖:14.9%,9糖:14.0%,10糖:13.1%,11糖:8.3%,12糖:5.9%含まれており、5糖以上の高級キトサンオリゴ糖の含有量は92.3%であった。その分析結果は図2に示す。図2において、チャートの各ピーク付近に付された3~12の数字は、それぞれ3糖,…12糖のピークを示す。このように、メタノール不溶物とすることによって、キトサンオリゴ糖混合物中の高級キトサンオリゴ糖の含有量が向上することが認められた。

【0029】 実施例3

酵素としてパチルスsp. PI-7S(微工研菌寄第9843号)由来の粗キトサナーゼ68mI(9U/m1)を用いて実施例1と同じ方法でキトサンオリゴ糖生産を行った。1時間目から10時間目の膜透過液をエバボレーターで濃縮後、凍結乾燥することによってキトサンオリゴ糖混合物119gを得た。Schales法で求めた生成還元糖は380(mg・D-グルコサミン/g)であった。

40 【0030】HPLCで分析したところ、2糖:5.0 %,3糖:15.7%,4糖:19.7%,5糖:2 2.0%,6糖:18.0%,7糖:10.1%,8 糖:4.8%,9糖:2.9%,10糖:1.8%が含まれており、5糖以上の高級キトサンオリゴ糖の含有量は59.6%であった。

【0031】 実施例4

上記実施例1で得られたキトサンオリゴ糖混合物12g をメタノール120ml,蒸留水75mlで溶解し、氷 冷下で無水酢酸43mlを加え8時間放置した。エタノ 50 ールーアセトン混合液(1:1)1000mlを添加

-868-

し、沈풿を採取するとともに酢酸を除去し凍結乾燥する ことによってキチンオリゴ糖10.2gを得た。尚、 I R分析によって生成物がキチンオリゴ糖であることを確 認した。その分析結果は図4に示す。

[0032] 次に、蒸留水300mlを加え、不溶物と して2.2gを得た。得られた上清液にアセトン900 mlを加えることにより、沈澱として4.1gを得た。

[0033] HPLCにて分析したところ、4糖:9. 7%, 5糖:60.3%, 6糖:30.0%が含まれて ートの各ピーク付近に付された4~6の数字は、それぞ れ4糖, 5糖, 6糖のピークである。

【0034】尚、HPLCとしては、TSKgel a mide-80 (4.6×25cm), 溶出液としてア セトニトリル/水 (6:4) を用いることによって行っ た。流速は0.7m1/minに調整した。

【0035】比較例

5%低分子キトサン溶液2100ml (pH5. 2) に 粗キトサナーゼ 6 8 m l (6 U/m l)を加え、3 7° Cで10時間攪拌しながらパッチ法で酵素反応を行っ た。反応後、酵素反応液を分画分子量10000の限外 濾過膜によって酵素及び末分解のキトサンを除いた後、 濃縮後、凍結乾燥を行うことによってキトサンオリゴ糖 69gを得た。

【0036】上記オリゴ糖をHPLCで分析したとこ ろ、2糖:22.9%,3糖:35.1%,4糖:2 6. 5%, 5糖: 15. 5%であり、6糖以上は含まれ ていなかった。

[0037]

【発明の効果】叙上のように、本発明は膜透過率を最大 に調整した限外濾過器を用いてキトサンと高級キトサン オリゴ糖とを濾別し、高級キトサンオリゴ糖を含むキト サンオリゴ糖混合物を反応系外に除去した後、その除去 分のキトサン溶液を前記限外濾過器内に供給し、この作 業を連続的に繰り返して高級キトサンオリゴ糖を製造す る方法であるため、高級キトサンオリゴ糖の2次的分解 いた。その分析結果を図3に示す。図3において、チャ 10 が阻害されて限外濾過器外で得られる高級キトサンオリ ゴ糖の収率が高まり、高級キトサンオリゴ糖の製造を大 量に行うことができるという効果がある。

8

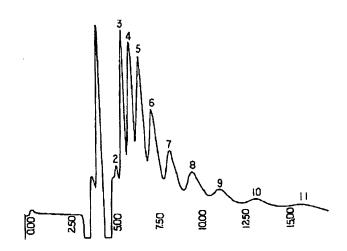
【0038】特に、本発明では、従来のバッチ法等では 得られ難かった5糖以上の高級キトサンオリゴ糖を高収 率で大量に製造しうるため、優れた種々の生理活性を有 する5糖以上の高級キトサンオリゴ糖を実用に供するこ とができるという実益がある。

【0039】さらに、上記のような方法で得られたキト サンオリゴ糖をN-アセチル化することによって高級キ 20 チンオリゴ糖を得ることができ、キトサンオリゴ糖に近 似した生理活性を有するキチンオリゴ糖をも大量に製造 できるという効果がある。

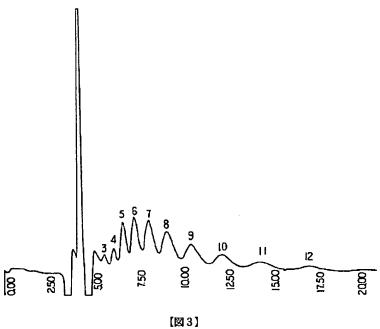
【図面の簡単な説明】

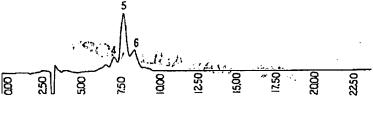
- 【図1】実施例1のHPLCの分析チャート。
- 【図2】実施例2のHPLCの分析チャート。
- 【図3】実施例4のHPLCの分析チャート。
- [図4] 実施例4のIRの分析チャート。

【図1】



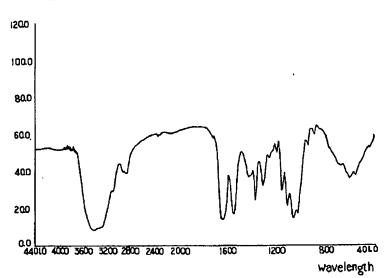
[図2]





[図4]

absorbance



BEST AVAILABLE COPY